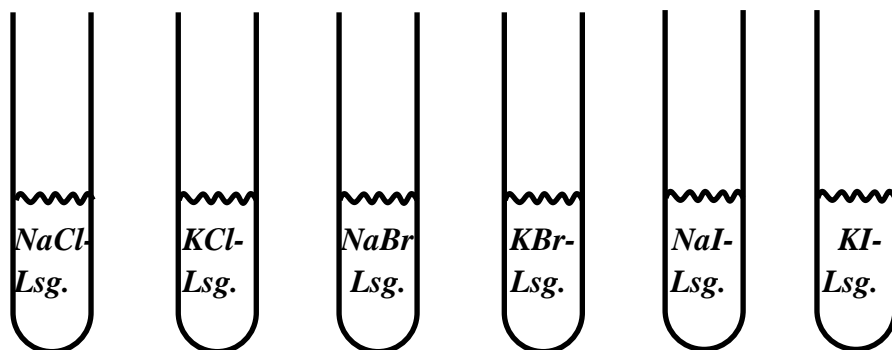


## Übung: Fällungsreaktionen

### Durchführung:

Verschiedene Salzlösungen werden mit Silbernitrat( $\text{AgNO}_3$ )-Lsg. versetzt:

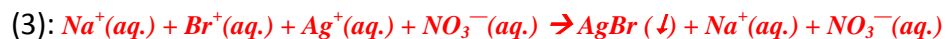
+   $\text{AgNO}_3$ -Lsg.



### Beobachtung:

Es fällt ein <b>weißer</b> Niederschlag aus	Es fällt ein <b>weißer</b> Niederschlag aus	Es fällt ein <b>gelblicher</b> Niederschlag aus	Es fällt ein <b>gelblicher</b> Niederschlag aus	Es fällt ein <b>gelber</b> Niederschlag aus	Es fällt ein <b>gelber</b> Niederschlag aus
---------------------------------------------	---------------------------------------------	-------------------------------------------------	-------------------------------------------------	---------------------------------------------	---------------------------------------------

Gleichung für die Reaktion in RG (3) und (6):



Erklärung: s. Hefteintrag!

## Übung: Fällungsreaktionen, Teil 2



### Ausgangspunkt:

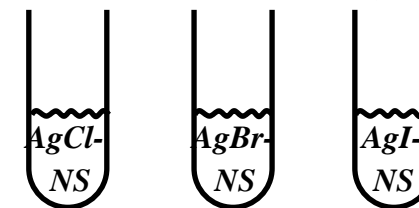
Liegen alle drei Niederschläge ( $\text{AgCl}$ ,  $\text{AgBr}$ ,  $\text{AgI}$ ) nebeneinander vor, lassen sie sich i.d.R. leicht unterscheiden. Hat man aber nur eine Probe ist es oft schwierig zu entscheiden: „Ist das jetzt wirklich weiß... oder doch gelblich?“ oder „Ist das jetzt gelblich... oder doch gelb?“

### Versuche zur Unterscheidung von verschiedenen Silberhalogenid-Niederschlägen

#### Durchführung:

Zunächst werden Silberhalogenid-Niederschläge durch Zugabe von  $\text{AgNO}_3$ -Lsg. zu  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NaBr}$  und  $\text{NaI}$  hergestellt. Anschließend wird in alle RG zunächst Ammoniak( $\text{NH}_3$ )-Wasser, dann Natriumthiosulfat( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ )-Lsg getropft:

- + 1.   $\text{NH}_3$  (in Wasser)  
+ 2.   $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ -Lsg.



### Beobachtung

Nach Zugabe von $\text{NH}_3$ -Wasser	<b>NS löst sich</b>	---	---
Nach Zugabe von $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ -Lsg	---	<b>NS löst sich</b>	---